الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

وزارة التربية الوطنية

امتحان شهادة التعليم المتوسط

دورة: 2021

المدة: ساعة ونصف

الديوان الوطني للامتحانات والمسابقات

اختبار في مادة: العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

الجزء الأول: (12 نقطة)

التمرين الأول: (06 نقاط)

يُعرف حمض كلور الماء تجاريًا بروح الملح، والذي يُحضر عن طريق انحلال غاز كلور الهيدروجين (الوثيقة -1-). في الماء، ويُستعمل في إزالة التّرسبات الكلسيّة الّتي تحدث في المجاري المائيّة (الوثيقة -1-).

- 1) ماهي الأفراد الكيميائيّة المتواجدة في محلول حمض كلور الماء؟ استنتج صيغته الشّاردية.
- 2) عند إضافة روح الملح إلى الكلس (كربونات الكالسيوم صيغته $(CaCO_3)$ ينتج غاز ثاني أكسيد ((Ca^{2+}))، والماء، ومحلول يحتوي على شوارد الكلور (Ca^{2+}) ، وشوارد الكالسيوم (Ca^{2+})).
 - أ _ اكتب الصّيغة الشّاردية للمحلول النّاتج، واذكر اسمه.
 - ب _ اكتب معادلة التَّفاعل الحادث، مبيّنا الحالة الفيزيائية.
 - ج كيف يتم الكشف عن الغاز النّاتج من التّفاعل الحادث؟
 - 3) اذكر بعض الاحتياطات الأمنيّة الواجب اتّخاذها عند استعمال حمض كلور الماء.
- 4) لماذا يُحفظ حمض كلور الماء في المخبر في قوارير بالستيكيّة وزجاجيّة، ولا يُحفظ في أواني معدنيّة؟

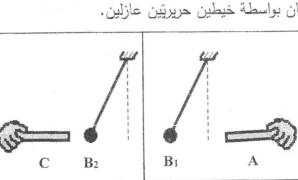
التمرين الثاني: (06 نقاط)

. كرتان خفيفتان مشحونتان بشحنة سالبة معلّقتان بواسطة خيطين حريريّين عازلين (\mathbf{B}_1) ، (\mathbf{B}_1)

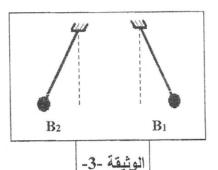
نحقّق بهما التّجربتين التّاليتين:

- التّجرية (1): باستعمال قفّاز بالستيكي، نقرّب قضييا (A)
- مشحونا من الكرة (B_1) ، فتبتعد عنه (تنافر)، وقضيبا آخرا (C) مشحونا من الكرة (B_2) ، فتنجذب إليه. (الوثيقة -2)
 - 1) حدّد مع التّعليل نوع شحنة كلّ من القضيبين (A) و(C).
- 2) أعط تفسيرا علميّا تبيّن فيه سبب استعمال القفّاز البلاستيكي.
- اثتَجرية (2): نضع الكرتين المشحونتين، والمعلَقتين بالقرب من بعضهما فتأخذان الوضع الممثل في الشكل (الوثيقة -3-) بسبب التَأثير المتبادل بينهما.
 - 1) أعط نصّ مبدأ الفعلين المتبادلين.
- 2) انقل الشّكل المُمثّل في (الوثيقة -3-) على ورقة الإجابة، ومثّل عليه الفعلين الميكانيكيّين المتبادلين بين الكرتين.





الوثيقة -2-

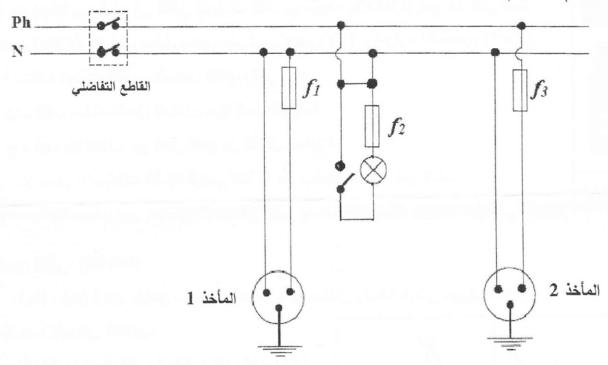


الجزء الثاني: (08 نقاط)

الوضعية الإدماجية: (08 نقاط)

أنجز أمين شبكة كهربائية لغرفة مطبخ جديد بالاعتماد على المخطّط الكهربائي الموضّع في (الوثيقة - 4 -)، ولَمّا أراد تغذية هذه الشّبكة بالنيّار الكهربائي انقطع النيّار الكهربائي عن المنزل بالفصل الآلي للقاطع التّفاضلي. بالاعتماد على المخطّط:

- 1) ما السبب الذي جعل القاطع التفاضلي يقطع آليًا التيار الكهربائي عن المنزل؟
- 2) حدّد الأخطاء والنّقائص الواردة في مخطّط الشّبكة، ثمّ أرفقها بالأخطار المحتمل حدوثها.
 - 3) اقترح حلّا لكلّ خَطَإ مرتكب، وكلّ نقص مسجّل.
 - 4) أعد رسم المخطّط مبيّنا عليه التّعديلات اللّزمة.



الوثيقة -4-

العلامة		عناصر الإجابة		
مجموع	مجزاة	عصر المجاب		
	=	لجزء الأول: (12نقطة)		
		لتُمرين الأول: (06 نقاط)		
		(1		
		· - الأفراد الكيميائية المتواجدة في محلول حمض كلور الماء هي:		
		- شوارد الهيدروجين +H		
1	3x0.25	– شوارد الكــلــور CI		
		- جزيئات الماء H ₂ O		
	0.25	- الصيغة الشاردية لمحلول حمض كلور الماء: (H+ + Cl)		
	-	(2		
	0.5	أ-الصيغة الشاردية للمحلول الناتج هي: (Ca ²⁺ +2 Cl)		
	0.25	- اسمه: محلول كلور الكالسيوم،		
		ب-معادلة التفاعل الكيميائي:		
		$\mathbf{CaCO_3}\left(\mathbf{s}\right) + 2(\mathbf{H}^+ + \mathbf{Cl}^+)\left(\mathbf{aq}\right) \longrightarrow \left(\mathbf{Ca^{2+}} + 2 \ \mathbf{Cl}^+\right)\left(\mathbf{aq}\right) + \ \mathbf{H_2O}\left(\mathbf{l}\right) + \mathbf{CO_2}\left(\mathbf{g}\right)$		
3.75				
3.73		(تقبل أي كتابة أخرى صحيحة لمعادلة التفاعل)		
	3x0.5	(المتفاعلات، والنواتج، والموازنة)		
	4x0.25	نكر الحالات: (s) و (aq) و (l) و (g)		
		ج - الكشف عن الغاز الناتج من التفاعل الحادث:		
	0.5	تمرير الغاز الناتج على رائق الكلس فيتعكر رائق الكلس. →		
0.75	2	 عض الاحتياطات الأمنية الواجب اتخادها عند استعمال حمض كلور الماء: 		
		- استعمال قفازات بالستيكية.		
	2.0.05	- ارتداء القناع الواقي.		
	3x0.25	 وضع نظارات. (يكفي ذكر ثلاثة احتياطات أمنية) 		
		- تهوية المكان.		
		(يقبل أي احتياط آخر صحيح)		
	100000	 4) - يحفظ حمض كلور الماء في قوارير بالستيكية وزجاجية الأنه الا يؤثر في الزجاج والبالستيك، 		
0.5	0.25			
	0.25	ولا يحفظ في الأواني المعدنية لأنه يؤثر في كثير من المعادن واسعة الاستعمال. (تقبل أي إجابة أخرى صحيحة)		
		(عبل اي إجابه احرى صحيحه)		

تابع للإجابة النموذجية لموضوع امتحان شهادة التعليم المتوسط / اختبار مادة: العلوم الفيزيائية / دورة: 2021

	الثاني: (06 نقاط)					
		لتجربة -1-				
		(1				
1.5	0.5+0.25	 - شحنة القضيب (A) سالبة لأنه حدث تنافر بينه وبين الكرة (B₁) المشحونة بشحنة سالبة. 				
1.5	0.5+0.25	- شحنة القضيب (C) موجبة لأنه حدث تجادب بينه وبين الكرة (B2) المشحونة بشحنة سالبة.				
1	2x0.5	2) سبب استعمال القفاز البلاستيكي: كي يبقى القضيبان مشحونان الله التجربة لأن البلاستيك				
		عازل لا يسمح بانتقال الشحنات بين القضيبين والأرض عبر جسم الإنسان.				
		(تقبل أي إجابة أخرى صحيحة)				
2	0.75 0.25×5	-2- $-2 -2-$				
1.5	3×0.5	2) تمثیل الفعلین المیکانیکیین المتبادلین بین الکرتین: Fel/E2 B2 B1 Fel/E2 B2 B3 B4 Fel/E2 B4 Fel/E2 B4 Fel/E3 B5 B4 B5 B6 B6 B7 B6 B7 B8 B8 B8 B8 B8 B8 B8 B8 B8				

الجزء الثاني: (08 نقاط)

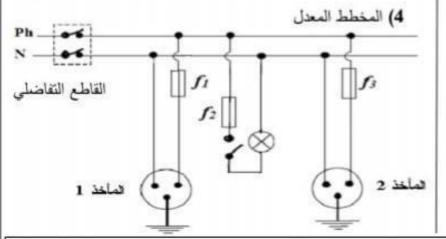
- الوضعية الإدماجية

1) السبب الذي جعل القاطع التقاضلي يقطع آليا التيار الكهربائي عن المنزل: هو وجود استقصار في دارة المصباح بالشبكة (تقبل الإجابة التالية مرور تيار شدته أعظمية أكبر من التي يسمح بها القاطع).

الأخطاء والنقائص	الأخطار المحتملة
- استقصار الدارة على مستوى المصباح.	- نشوب حرائق، انقطاع النيار.
- المنصهرة f2 على الحيادي.	- عدم حماية المصباح، والصعق.
- توصيل مربطى المأخذ 01 بالسلك الحيادي.	-عدم اشتغال الأجهزة الموصولة بالمأخذ01.

3) الحلول:

- إزالة الاستقصار بنزع السلك الواصل بين الطور والحيادي في دارة المصباح.
 - تركيب المنصهرة f_2 بدارة المصباح على سلك الطور.
 - ربط سلك دارة المأخذ 01 الذي به
 المنصيرة f₁ بالطور Ph.



شبكة تقييم الوضعية						
العلامة		المؤشرات	الاسئلة	المعايير		
مجموع	مجزأة	الموسرت	~	المعايير		
2	0.5	 يذكر سببا للقطع الآلي للتيار الكهربائي. 	س1	لوجاهة:		
	0.5	- يحدد أخطاء، ونقائص، وأخطار .	س2	فهم المتعلم لما هو		
	0.5	- يقترح أي حلول.	س3	مطلوب منه.		
	0.5	- يرسم مخططا.	س4			
5	1	 يذكر السبب (الصحيح) الذي جعل القاطع يقطع آليا التيار. 	س1	لاستعمال السليم		
	3×0.5	- يحدد الأخطاء، والنقائص، ويرفقها بالأخطار المحتملة (الصحيحة).	س2	لأدوات المادة:		
	3×0.5	- يقترح الحلول المناسبة للأخطاء والنقائص المسجلة.	س3	وظيف الموارد		
	1	 برسم مخططا صحیحا (به التعدیلات المناسبة). 	س4	المرتبطة بالمادة،		
0.5	0.5	- التعبير بلغة علمية سليمة.	کل	لانسجام:		
		- التسلسل المنطقي للأفكار .	الأسئلة	تاسق الإجابة.		
0.5	0.5	- تنظيم الفقرات (مثلا استعمال الجدول)، ووضوح الرسومات	کل	الإتقان والإبداع:		
		- الإبداع (مثلا يستخلص قيمة علمية عملية)	الأسئلة	نميز الإجابة.		